© Offenlegungsschrift DE 3616611 A1

(51) Int. Cl. 4: C 10 G 49/08

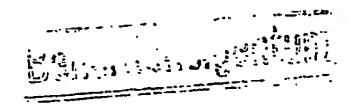
> C 07 C 9/02 // C10L 1/00,1/04



DEUTSCHES PATENTAMT

(2) Aktenzeichen: P 38 16 611.1
(2) Anmeldetag: 16. 5. 86

Offenlegungstag: 19. 11. 87



7 Anmelder:

Linde AG, 6200 Wiesbaden, DE

@ Erfinder:

Zimmermann, Heinz, Dr., 8000 München, DE

(A) Verfahren zur Herstellung von Flüssiggas

einem unterhalb von 200°C siedenden KW-Einsatzstrom beschrieben. Um den Volumenanteil von Wasserstoff je Volumenanteil Beschickung erheblich zu reduzieren, wird vorgeschlagen, daß der Einsatzstrom bei einem Druck zwischen 10 und 80 bar, einer Temperatur zwischen 350 und 450°C, einer Raumgeschwindigkeit LHSV zwischen 0,1 und 5 h-1 und einem Verhältnis von Wasserstoff zu Einsatz zwischen 150 und 500 über einem Katalysator, der Metallkomponenten aus der VI. und VIII. Gruppe des Periodensystems der Elemente auf der Basis eines Y-Zeolithe enthält, umgesetzt wird.

Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung von Flüssiggas aus einem unterhalb von 200°C siedenden Kohlenwasserstoffeinsatzstrom, dadurch gekennzeichnet, daß der Einsatzstrom bei einem Druck zwischen 10 und 80 bar, einer Temperatur zwischen 350 und 450°C, einer Raumgeschwindigkeit LHSV zwischen 0,1 und 5 h-1 und einem Verhältnis von Wasserstoff zu Einsatz zwischen 150 und 500 über einem Katalysator, der Metallkomponenten aus der VI und VIII Gruppe des Periodensystems der Elemente auf der Basis eines Y-Zeolithen enthält, umgesetzt wird.

2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß ein Ni/Mo-Katalysator auf der Basis eines

Y-Zeolithen in sulfidierter Form verwendet wird.

3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß nicht umgesetzte Kohlenwasserstoffe als Blendkomponente für Benzin oder als petrochemischer Einsatz zur Gewinnung aromatischer Kohlenwasserstoffe verwendet werden.

Beschreibung

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Flüssiggas aus einem unterhalb von 200°C siedenden Kohlenwasserstoffeinsatzstrom.

Flüssiggas, das heißt, verflüssigtes Erdölgas oder LPG, fällt bei den üblichen katalytischen oder thermischen Crackverfahren als Nebenprodukt in relativ geringen Mengen an, die meist noch hydrierend nachbehandelt werden müssen. Bei den katalytischen Crackverfahren werden ca. 10 Gew.% LPG gewonnen, wovon 70% ungesättigt sind. Bei Steam-Crack-Verfahren fallen ca. 0,4 Gew.% C3H8, 0,4 Gew.% C4H8, 0,4 Gew.% C4H4,

4 Gew.% C4H6 und 0,1 Gew.% C4H10 an.

Um höhere Ausbeuten an LPG zu erreichen, wurde auch schon vorgeschlagen, LPG aus einer Kohlenwasserstoffbeschickung, die unterhalb 316°C siedet, herzustellen, bei diesem aus der DE-OS 28 41 977 bekannten Verfahren wird ein Katalysator benutzt, der eine Metallkomponente der Gruppe VIII des Periodensystems der Elemente in Kombination mit einem extrudierten Mordenit-Trägermaterial umfaßt, welches letzteres in gleichmäßiger Verteilung etwa 15 bis 40 Gew.% feinteiliger Tonerdeteilchen enthält. Mit dem bekannten Verfahren ist jedoch ein sehr hoher Volumenanteil Wasserstoff je Volumenanteil Beschickung, nämlich zwischen 890 und 1670 erforderlich.

Der Erfindung liegt daher die Aufgabe zugrunde, ein Verfahren der eingangs genannten Art so auszugestalten, daß der Volumenanteil von Wasserstoff je Volumenanteil Beschickung erheblich reduziert werden kann.

Diese Aufgabe wird erfindungsgemäß dadurch gelöst, daß der Einsatzstrom bei einem Druck zwischen 10 und 80 bar, einer Temperatur zwischen 350 und 450°C, einer Raumgeschwindigkeit LHSV zwischen 0,1 und 5 h⁻¹ und einem Verhältnis von Wasserstoff zu Einsatz zwischen 150 und 500 über einem Katalysator, der Metallkomponenten aus der VI. und VIII. Gruppe des Periodensystems der Elemente auf der Basis eines Y-Zeolithen enthält, umgesetzt wird.

Mit besonderem Vorteil wird dabei ein Ni/Mo-Katalysator auf der Basis eines Y-Zeolithen in sulfidierter

Form verwendet. Der Katalysator kann dabei in an sich bekannter Weise hergestellt werden.

Die Verwendung der sulfidierten Form des Katalysators hat den Vorteil, daß schwefelhaltige Einsatzkohlenwasserstoffe ohne Vorbehandlung der Umsetzung zugeführt werden können. Bei der Umsetzung werden die Einsätze in hohem Maß entschwefelt.

Mit dem erfindungsgemäßen Verfahren ist es möglich, LPG insbesondere aus Naphtha zu gewinnen. In Abhängigkeit vom Einsatz und den Reaktionsbedingungen sind bei einfachem Durchsatz Konversionen bis 40 Gew.% bei einer LPG-Selektivität von 95% möglich. Die H2-Verbräuche hängen linear von der Konversion ab und sind weitgehend unabhängig vom Einsatz. Dies bedeutet, daß der verbrauchte Wasserstoff überwiegend zur Sättigung von C3-, C4- und C5-Crackprodukten benötigt wird. Unter den erfindungsgemäßen Reaktionsbedingungen erfolgt keine Aromatenhydrierung.

Die Bildung von LPG erfolgt durch Crackung von Paraffinen und Naphthenen, wobei die Crackung in der Mitte des Moleküls erfolgt. Aus C6-Kohlenwasserstoffen werden somit C3-Kohlenwasserstoffe, aus C7-Kohlenwasserstoffen, C3- und C4-Kohlenwasserstoffe, aus C8-Kohlenwasserstoffen, C4-Kohlenwasserstoffe und aus

Cg-Kohlenwasserstoffen, C4- und C5-Kohlenwasserstoffe gebildet.

Die nicht umgesetzten Kohlenwasserstoffe werden durch die Crackung von Paraffinen aromatenreicher, d. h. die Oktanzahlen des Naphtha werden bei der Reaktion deutlich erhöht, wodurch der Schnitt aufgewertet wird. Die nicht umgesetzten Kohlenwasserstoffe können daher zweckmäßig als Blendkomponenten für Benzin oder als petrochemischer Einsatz zur Gewinnung von aromatischen Kohlenwasserstoffen verwendet werden.

Die an sich bereits sehr hohe LPG-Ausbeute bis ca. 40 Gew.% bei einfachem Durchsatz kann durch teilweises Rückführen bis auf ca. 70 Gew.% bei gleichbleibender LPG-Selektivität von 95% gesteigert werden. Das gewonnene LPG ist frei von ungesättigten Verbindungen und kann nach der Trennung, die vorzugsweise 60 destillativ durchgeführt wird, direkt weiterverarbeitet werden.

Bei den nachfolgend beschriebenen Versuchen wurden zwei Einsätze verwendet, nämlich zum einen ein sogenanntes Full-Range-Naphtha (Siedebereich zwischen ca. 50 und 160°C) und zum anderen ein aromatenrei-

cher Schnitt (Siedebereich zwischen ca. 50-190°C).

In der nachfolgenden Tabelle 1 sind die Einsatzanalysen wiedergegeben.

65

Ď

5

10

15

40

Tabelle 1

In der nachfolgenden Tabelle 2 sind die unterschiedlichen Versuchsbedingungen dargestellt.

Tabelle 2

Tabelle 2						
Druck (bar)	Temperatur (°C)	LHSV (h ⁻¹)	H ₂ /Einsatz (Nm ³ /t)			
50	370	1	150			
50	390	1	150			
50	410	1	150			
50	420	1	150			
50	420	0,5	150			

Die Ergebnisse der Versuche mit Full-Range-Naphtha sind in der folgenden Tabelle 3 zusammengestellt. Für alle Versuche gilt ein Druck von 50 bar und ein Verhältnis H₂/Einsatz von 150 Nm³/t.

Tabelle 3

							40	
Mittlere Reaktor- temp. (°C)	LHSV (h ⁻¹)	Ausbeuten bezogen auf Einsatz (Gew%) C ₁ C ₂ C ₃		C ₄	Konversion (Gew%)	H ₂ -Verbrauch (Nm³/t)		
377 396 416 418	1 1 1 0,5	0,241 1 0,243 0	0,230 1,143 0,899 1,742	3,946 9,213 8,114 11,627	14,395 22,810 23,771 27,206	18,60 32,78 33,02 41,19	52,35 87,70 92,26 115,1	45

Die Ergebnisse der Versuche mit dem aromatenreichen Naphtha sind in der folgenden Tabelle 4 zusammengestellt. Für alle Versuche gilt ein Druck von 50 bar und ein Verhältnis H₂/Einsatz von 150 Nm³/t.

Tabelle 4

403 425	1 1	0.385	1,424	4,709	18,072 16,840		59,25 - 58,36 83,53	
421	0,5 ·	0,570	2,711	8,670	21,270	33,22	83,33	

Wie aus den Versuchen deutlich wird, können bei einfachem Durchsatz Konversionen bis 40 Gew.% bei einer LPG-Selektivität von 95% erreicht werden.

Wie ebenfalls aus den Versuchen hervorgeht, erscheint die Verwendung von aromatenreichen Einsätzen, wenig sinnvoll. Aufgrund des relativ hohen Aromatengehaltes sind die mit einem derartigen Einsatz erzielbaren LPG-Ausbeuten begrenzt.

กวิ

50

55

25

35

- Leerseite -

* <u>*</u> *